

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி

12.3.P-தொகுதி தனிமங்கள்-I

பொருத்துக

கோடு போட்டு இணைக்கவும்.

1.	சிலி வெடியுப்பு	NaNH_2
2.	இந்திய வெடியுப்பு	லூயிஸ் காரம்
3.	காற்றிலிருந்து N_2 பிரித்தெடுக்கும் முறை	NaNO_3
4.	சோடாமைடு	KNO_3
5.	NH_3 & PH_3	பின்னவாலைவடித்தல்/ பின்னக்காய்ச்சிவடித்தல்
6.	HNO_3 தயாரிக்கும்முறை	NO_2
7.	H_2SO_4 தயாரிக்கும்முறை	ஆஸ்வால்ட் முறை
8.	Cl_2 தயாரிக்கும் முறை	டெக்கான் முறை
9.	NH_3 தயாரிக்கும் முறை	காரீய சிற்றறை முறை(NO), தொடுமுறை, அடுக்குமுறை
10.	HNO_3 ன் பழுப்பு நிறத்திற்கு காரணமான வாயு	ஹேபர் முறை(Fe)
11.	இராஜதிராவகம்	வெண் பாஸ்பரஸ்
12.	உள்ளிப்பூண்டின் மணம் உடைய தனிமம்	NH_3
13.	அழுகிய மீனின் மணமுடைய வாயு	Cl_2
14.	கார நெடியுடைய வாயு	3 பங்கு அடர் HCl + 1 பங்கு அடர் HNO_3
15.	எரிச்சலூட்டும் மணமுடைய வாயு	PH_3

16.	பாஸ்ஜீன்	SO₂
17.	மூக்கைத் துளைக்கும் நெடியுடைய வாயு	COCl₂
18.	உலோகங்களுடன் வினைப்பட்டு H₂ ஐ தராத அமிலம்	HCl
19.	ஆக்சிஜனேற்றியாகவும், ஒடுக்கியாகவும் செயல்படுவது	வெண் பாஸ்பரஸ்
20.	இருளில் ஒளிரும் தனிமம்	HNO₃
21.	தீப்பெட்டிகளில் பயன்படும் தனிமம்	ஒலீயம்
22.	எரிமலைச்சாம்பலில் காணப்படும் தனிமம்	சிவப்பு P
23.	வேதிப்பொருட்களின் அரசன்	S
24.	H₂S₂O₇	Cl₂
25.	பசுமை கலந்த மஞ்சள் நிறவாயு	H₂SO₄
26.	கண்ணாடியுடன் வினைபுரியும் அமிலம்	PH₃
27.	வலிமையான HX அமிலம்	I₂
28.	வளிமண்டலத்தில் 78% உள்ள வாயு	HF
29.	ஸ்டார்ச்சுடன் கருநீல நிறத்தை தருவது	N₂
30.	புகைத்திரையை உருவாக்கப் பயன்படுவது	HI

31.	HX அமிலங்களின் பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல் & வெப்ப நிலைப்புத் தன்மையின் வரிசை	$\text{HClO} < \text{HClO}_2 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_4$
32.	HX அமிலங்களின் அமில வலிமை & ஒடுக்கும் பண்பின் வரிசை	$\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$
33.	ஹைலஜன்களின் பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல் வரிசை	$\text{HF} > \text{HCl} > \text{HBr} > \text{HI}$
34.	குளோரினின் ஆக்சோ அமிலங்களின் அமிலத் தன்மை வரிசை	$\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{F}_2 > \text{I}_2$
35.	ஹைலஜன்கள் ஹைட்ரஜனுடன் வினைபுரியும் வினைதிறன் வரிசை	$\text{HF} < \text{HCl} < \text{HBr} < \text{HI}$
36.	மிக எளிதாக திரவமாக்கக்கூடிய மந்தவாயு	பாஸ்பீன் & அசிட்டிலீன்
37.	ஹோல்ம் முன்னறிவிப்பான்களில் பயன்படும் சேர்மங்கள்	மோலாரிட்டி X காரத்துவம்
38.	ஹோல்ம் முன்னறிவிப்பான்களில் வெளிவரும் வாயுக்கள்	XeO_3
39.	நார்மாலிட்டி =	CaC_2 & Ca_3P_2
40.	XeF_6 ஐ முழுமையாக நீராற்பகுத்தால் கிடைப்பது	He